

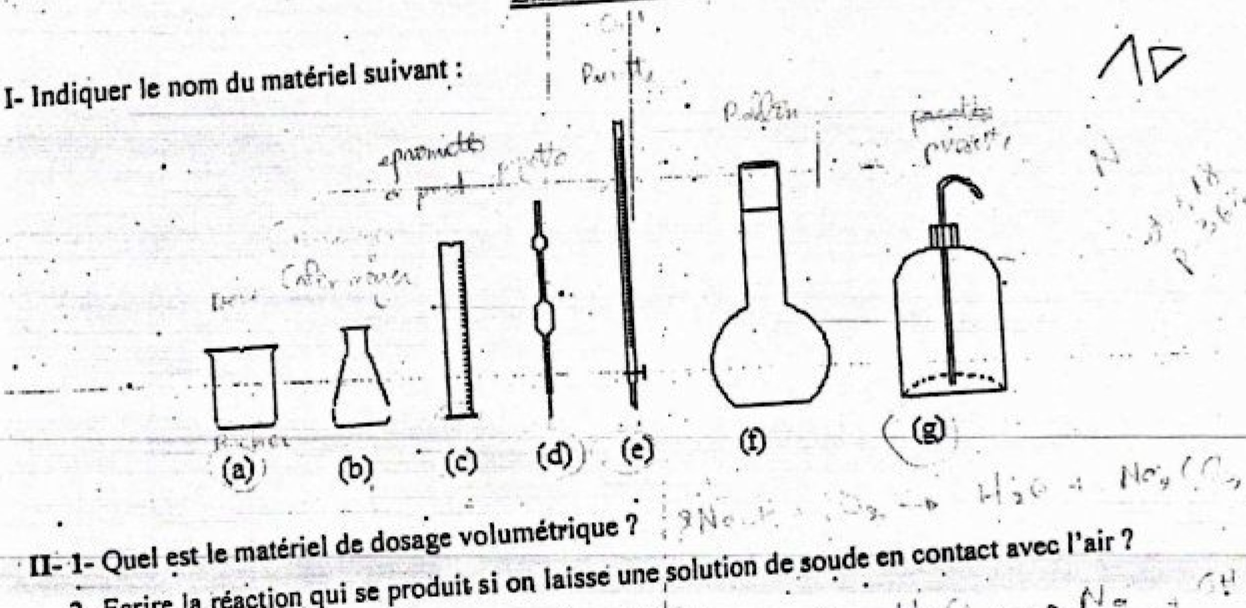
Université Abdelmalek Essaadi
Faculté des Sciences et Techniques
Tanger



MIPC I-1-3-5
BCGI-2,4
GE/GM I-1
Durée : 1H

Module Chimie en solution C111/2
Examen de TP

I- Indiquer le nom du matériel suivant :



II- 1- Quel est le matériel de dosage volumétrique ?

2- Ecrire la réaction qui se produit si on laisse une solution de soude en contact avec l'air ?

3- Quelles sont les réactions d'hydrolyse des réactifs :

a- $NaOH$

b- Na_2CO_3

c- H_2SO_4

4- 10 cm^3 d'une solution de H_2SO_4 (20 N) ont été pipetés et introduits dans une fiole de 100 mL puis complétés jusqu'au trait de jauge à l'eau distillée. Calculer la normalité et la concentration massique de la solution obtenue.

On donne M (H_2SO_4) = 98 g/mol.

III- 1- Quel est l'objectif de la manipulation N°4 : Préparation d'une solution de HCl ?

2- Calculer la normalité N d'une solution commerciale d'acide chlorhydrique HCl concentré de densité d=1,18 et de pourcentage massique p=36%?

IV- 1- Quel est le principe du dosage en retour ?

2- En manganimétrie, si le milieu n'est pas suffisamment acide que se passe t-il pour les ions MnO_4^- ? Equilibrer la demi-réaction ?

3- Quel est l'indicateur utilisé en iodométrie ?


ETUSUP.com